

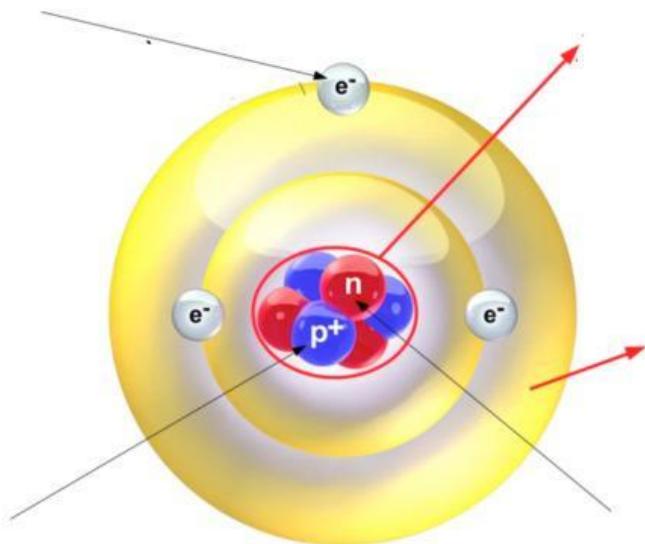


## Recuperatorio Integrador

Alumno:.....

DNI:.....

1. Explique porque estudia química en su carrera.
  
2. Según la Unidad de Estructura Atómica:
  - a) Que indica el número masico.
  
  - b) Complete el átomo con el nombre de sus respectivas partes.



3. Según la Unidad de Tabla Periódica:
  - a. Defina ley periódica actual.



- b. Para qué sirve conocer el grupo y valencia de un elemento.
4. Un ion monoatómico tiene 53 protones, 57 neutrones y 56 electrones, entonces su carga eléctrica es igual a (marque la opción correcta):
- + 3
  - + 2
  - 1
  - 2
  - 3
5. Completa el siguiente cuadro.

C.E.E.	Grupo	Periodo	Valencia	Numero Atómico	Numero Masico	Elemento	Clasificación	e-	n	p+
4s <sup>2</sup> 3d <sup>3</sup>										
5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>										
6s <sup>2</sup> 4f <sup>1</sup>										
5s <sup>2</sup>										
				137				56		
	15	6								

6. Los compuestos NaClO<sub>4</sub>, Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> y KNO<sub>3</sub> reciben, respectivamente, los nombres de:
- Perclorito de sodio, fosfato de sodio y acido nitroso.
  - Clorito de sodio, fosfato de disodio y nitrato de potasio
  - Perclorato de sodio, fosfato de sodio y nitrato de potasio
  - Clorato de sodio, fosfato de disodio y nitrito de potasio.



7. Los compuestos NaNO<sub>2</sub>, HNO<sub>3</sub> y KNO<sub>3</sub> reciben, respectivamente, los nombres de:
- nitrato de sodio, ácido nítrico y acido nitroso.
  - nitrito de sodio, ácido nítrico y nitrato de potasio
  - nitrito de sodio, acido nitroso y nitrato de potasio
  - nitrato de sodio, acido nitroso y nitrito de potasio
8. Escribe la valencia de cada uno de los elementos en los siguientes compuestos (ejemplo: H +1; C +1; O -2):
- HFO              H:              F:              O:
  - HNO<sub>2</sub>            H:              N:              O:
  - HBrO<sub>2</sub>           H:              Br:              O:
  - HIO<sub>2</sub>            H:              I:              O:
  - HClO<sub>3</sub>           H:              Cl:              O:
  - H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>           H:              P:              O:
  - Ácido carbónico

9. Nombra los siguientes óxidos:

Formula	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura IUPAC	Nomenclatura Stock
C <sub>2</sub> O			
NO			
CRO			
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			



10. Nombrar los siguientes ácidos

Fórmula del ácido	Nomenclatura Tradicional
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
HClO <sub>3</sub>	
HNO <sub>2</sub>	
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
HClO <sub>4</sub>	